## (19)日本国特許庁 (JP) (12)特 許 公 **報** (B2) (11)特許番号

# 第2607112号

(45) 発行日 平成9年(1997) 5月7日

(24) 發缺日 平成9年(1997) 2月13日

(51) Int Cl.	識別記号	庁内整理番号	FI	
B 2 9 C 4 3 . 2 0		7 3 6 5 - 4 F	B29C 43/20	
43.34		7 3 6 5 - 4 F	43/34	
70,'06		7 3 1 0 - 4 F	67/14	2
// B29K105 06				
B29L 9 00				7
				請求項の数1 (全も頁)
(21)出願番号	<b>特願昭63-57</b>	7 9 4	(73)转許権者	9 9 9 9 9 9 9 9
, _ 1 11 total (1) . 2	1, 48 PD 0 0			大 II 本 绝 料 株 式 会 社
(22)出願日	昭和63年(19	88) 3月11日		大阪府大阪市此花区西九条6丁目1番1
( L L )				2.4.6
(65)公開番号	特開平1-229	6 0 5	(72)発明者	藤井 - 聡
(43)公開日	平成1年(198			愛知県小牧市三ツ湖字西ノ門878 大
				日本塗料株式会社小牧工場内
			(72)発明者	<b>光挂 健司</b>
				愛知県小牧市三ツ湖字西ノ門878 大
				日本牽料株式会社小牧工場内
			(72)発明者	山本 義明
				愛知県小牧市邑ツ渕字西 / 門 8 7 8 大
				11 本党料株式会社小牧工場内
			(74)代理人	<b>弁理士 中村 稔 (外4名)</b>
			審查官	野村 康秀
				最終頁に続く

# (54)【発明の名称】型内多層塗膜形成方法

#### (57)【特許請求の範囲】

【請求項1】繊維強化プラスチック成形品の表面に多層。 **発膜を形成する方法において、金型内にて、成形した成** 用品表面に、

(1) (a) 有機ジイソシアネート、(b) 有機ジオー ル及び(c) ヒドコキシアルキルアクリレート又はヒド ロキシアルキルメタクリレートとの、未反応の一NCO基。 を実質的に含まない反応生成物であるウレタンアクリレ ート化合物、100重量部に対して、

(2) エポキシ化合物と不飽和カルポン酸との反応生成 10 る。 物である、不飽和二重結合を有するエポキシアクリレー ト化合物、20~500重量部と、

(1) カルポキシル基を有するアプリレートスはメタク リレートモノマー 0.5~50重量部と、

(4) 上記以外の少なくとも一種の長重合可能なエチレ

ン不飽和モノマー、20~200重量都と、

からなる混合物を組合剤とする下槍鈴料を注入し、下傘 **発膜を形成させた後、さらに上発強料を注入し、少なく** とも「層以上の上衛発膜を前記下衛拳膜上に形成させ」 しかる後、成形品を企型から取り出すことを特徴とする 型内多層傘膜の形成方法。

【発明の詳細な説明】

<産業上の利用分野>

本発明は企型内多層発膜の形成方法に関するものであ

<従来の技術及びその解決すべき課題>

従来から繊維強化熱硬化性樹脂成形品は耐熱性、剛 一性、機械的強度、成形性などに優れ、金属に代る材料と して広ぐ使用されるようになってきた。

- 特にシートモールディングコンパロンド(SMC)、バ

ルゥモールディン サコンパウンド (BMC) と呼ばれるガ ラフ繊維強化熱硬化性ポリエステル機脂をコンパウンド の成形品は自動車の外板用等に開待されている。しかし ながら、これら成形品は集穴、ピンボール、微小クラッ 2、数打ちなどの表面欠陥を有しており、そこ表面に拳 料を塗装しても発照にピンポール、マクレ、イコミなか 発生しやする、平滑な絵面が得難いという問題点があっ た。そのため、これら欠点を解決する方法として型内観 親方法(インモールドコーティング法:以下IMC法と言 う)(例えば、米国特許第3.184-527号、米国特許第4.0-10 成する発料を意味し、通常下発発膜上に必要に応じ発布 76.788号等)が開発され、表面が平滑な犂膜を施すこと が可能になった。ここで、IMC法とは嵌め合せ金型内で 繊維強化プラフチック材料を成型した後、金型を開口。 - 診開日命型に下機発料を住入し、再度命型を発開し て、前記成型品の一層の硬化と下炉や料の硬化が行なわ れるまで成型温度にて企型を加圧上、密閉状態に保持す ることにより成形品の表面を被収する方法である。

ところで、従来のTMU法は一成形品の前記表面欠陥を 解消するための発験を一層のみ企型内で成形品表面に形 成し、型内より取り出し、そのまま製品とするが、ある。 いはさらに該製品に上除発料を通常のスプレー等の通常 の手段により後幹装していた。しかしながら、IMC仏に より得られる前者の製品は、発膜として成形品との第名 性等のみを考慮しているため表面でれ、鮮興性などの表 面外観が悪く、また耐候性、耐水性など心栓散性能が劣 も傾向にあり、それ改造匠性を重視する分野での使用あ るいは屈外等での使用は1適当であった。

また、後命装する方法も、発装機、発装プース、乾燥 好等の別途諸設備を必要とし、かつ多くの主数、分力を 必要とする等の問題点を有していた。

本発明はこのような現状に鑑み、鉄道検討した結果。 必要としない、TM(法による上途命股も含めた多層命股 の形成方法を見出し、本発明に到ったものである。 く課題を解決するための丁段>

すなわち、本発明は、繊維催化プッスチード成形品は **表面に多財命販を比減する方法において、企業的にて、** 成光した成月晶表面に下傘発料を注入し、下硫癸酸を非 成させた後、さらに上衛命料を作人し、少なくとも一層 **以上の上塩産販を面記上産産販上に形成させ、しかる。** 後、成形品を企型から取出すことを特徴とする型内多層 **冷静形成方法に関するものである。** 

以下本発明の型内多層登職の非成り伝について詳細に 説明する。

例えば ガラス繊維強化熱硬化性コンパウンド (例え はSMC、BMC)を値と合せ企图内で加熱成りし、ほぼ硬化 した段階で金型を股厚約20~400点の下鈴塗膜が得られ るよう上下企型間にわずかなギャップを与え聞口する。 生いで下塗塗料を開口した金型内に射出市人し、再度金 型を密閉し、下陰総料が充分かつ均っに成川品表面を概。50、ソッアネーへと有機ジオールとでイフシアネーリ末編ポ

い、浸透するよう約20~200kg/cm の圧力をかける。同 時に下空塗料及び成型品が硬化するよう約100~180℃、 数十秒~数分問加熱する。このようにして下途発験が、 後述する上始や料を住入した際上発発料が下発発膜と層 転換し成形品表面まで含浸しない程度にまで硬化が進ん だ後(好ましては、ほぼ完全に硬化した後)、再び金型 を順厚約20~100元の上傘傘膜が得られるよう開口す る。以下同様にして開口した金型内に上発や料(なお、 本発明でいう主発塗料とは、前記下塗築膜上に塗膜を形 する中発染料もな発明では上発染料に含めるものとす る。) を射出れ入し、再度金型を密閉し、加圧下で、加 熱硬化させる。さらに必要に応じこの操作を繰り返し第 1.1.4 冷膜、第二上始発膜、・・・を形成し多層発膜 を北京する。

なお、本発明においては、上半企型を開口しないで、 加注された希閣状態の金型内に参和を高圧で射出圧人す る。 火国特許第4,668,460号明細書に記載されているよ うなこ ハイブレッシャーインシェクションプロセス等も 20 利用出来る。特にこのプロセスは下統維料を射出れ入し た後、水の上検栓料を射出注入するまでの時間開脳を知 細出来るので好感である。

このようにして企图内にて成开品表面に多層発膜を用 成させた後 最終的に金型を開き、複複成形品を取り出

本発明において使用される下途を料は

(A) (i) (a) 有機ジイソシアネート、(b) 有機 ジェール及び(c) ヒドロキンアルキルアクリレート又 ・はヒドロキンアルキルメタクリレートとの、未反応の一 30 NCO具を実質的に含まない反応生成物であるウレタンア ケコレート化合物:00重量部に対して、

(ロコ エポキン化合物と不飽和カルポン酸の反応生成物 である。不飽和、亜鉛合を有するエポキシアクリレート 化台物20~500重量部と、

((::) カルボキシル基を有するアクリレート又はメタ グコレートモノマー05~50重量温と、

((iv) 七記以外の少なくとも一種の共飛台可能なエチレ シィ 鮑和モ / マー20~200重量部と、

を配合した新合剤混合物100重量部

(日) 充填剂30~300重量部、

(C)過酸化物重合開始剂1~5重量器。

(5) 過酸化物重合開始剂用の促進剤(0.01~1.0重量部 を主成分とする下学堂料が好適である。前記紹介州 (A) の構成成分である(主)成分のウレタンアクリレ 一ト化合物は有機ジャプシアネートと水酸基を有する有 機ジャール及びヒドロキシアルキル(メタ)アグリレー トピをNCO/CHの比が0.9~1.0になるような制合で、通常 すりはにより製造させたものであり、何えばジプチル錫 ジュウレートなどのウレタン化触媒の存在ドで有機ジャ

リウレタンプレポリマーを生成させ、次いてほとんとの 遊離イソンアネート基が反応するまでヒドロキシアルキ ル (メタ) アクリレートを反応させることにより製造す ることが出来る。なお、有機デオールとヒドロキシアル キル (メタ) アクリレートの割合は、後者1モルに対 し 前者6.1~0.5モル程度が適当であり、またウレタン アクリレート化合物の重量平均分子量は約500~10.600 か適当である。

なお、前記有機ジイソシアネートとしてはトルエンジ イソンアネート、イソホロンジイソシアネート、ポリメ 10 チレンポリフェニルジイソンアネート等の通常発料用に

30

40

5.0

・但1、ドは三日又は・(B) nは2~8の正数)で示される化合物が有用である。

このようなウレタンアクリレート化合物は得られる下 塗塗膜の柔軟性、伸び性、成形品に対する納着性などの 性質に関与する。

次に結合例(A)の構成成分である(自)成分の工ポキシアクリレート化合物は工ポキシ化合物と不飽和力ルポン酸とを工ポキン基工当量当り、カルボキン互基当量  $0.5\sim1.5$  となるような割合で、通常の工ポキシ基本の酸の間段付加反応によって製造させた。重量平均分子量約 $300\sim2.000$ の化合物である。

前記不飽和カルボン酸としてはアクリル酸、メタクリル酸が代表的なものとして挙げられる。

エポキシ化合物としては、ピフフェ / 一ルA型エポキン、フェ / 一月性 / ポラック型エポキン等が代表的なものとして挙げられる。

このようなエポキシアクリレート化合物は、得られる 下発発膜の剛性、耐溶剤性などの性質に関与する。

エポキンアクリレート化合物の配合量は前記(主)成分100重量部に対し20~500重量部が適当である。エポキンアクリレート化合物の配合量が前記範囲より少ないと、得られる下統全膜の耐溶剤性及び上燃り鮮地性が低下する傾向にあり、逆に多過ぎると硬化時の収縮率が大となり、硬化発膜の内部形力が大となり、その結果、成用品との密着性が低下する傾向にある。

次に結合剤(A Cの構成成分である(111)成分のカーリポキシル基を有するアクリレート又はメタクリレートモノマーとしては、カーアクリロイルオキシエモルハイドロピ、コクレート、メーアクリロイルオキシエチルハイドロピンサクシネート、カーメタクロイルオキシエチルハイトロピ、アクレー・・カーメタクロイルオキシエチルハイドロピンフタンート、カーメタクロイルオキュエチルハイドロピンサクシネート等が代表的なもの。

使用されている有機ジオソシアネートが使用出来るが、 特にトルエンジオソンアネートの2、4 - および2、6 - 異性体の混合物が有用である。

前記有機ジオールとしてはエチレングリコール、プロピレングリコール、ジエチレングリコール、ボリブロピレングリコール等のアルキレンジオール、ジカルボン酸又はその無水物のジエステル反応生成物であるジエステルジオールが代表的なものとして挙げられる。

ヒドロキンアルキル(メタ)アクリレートとしては、

として挙げられる。またボリエチレ、グリコールモイス タクリレート、ボリプロピレングリコールモノメタウリ レート、コーヒドロキシー1.3ージメタクリロキシプロ 20 パン、ペンタエリスリトールトリアクリレート等の(メ タ)アクリレートとショウ酸、ドロン酸、コハク酸、マ タル酸、イソフタル酸等のボリカルボン酸あるいはそれ らの酸無水物との反応生成物も使用可能である。このよ うなカルボキンル基を有する「メタ)アクリレートモニ マーは、得られる下発発脱れば止品との割着性を同じさ せる効果を有する。

カルボキンル基を有する(メタ)アクリレートモイマーの配合量は前記())成分100重量部に対し0.5~50重量部が適当である。カルボキンル基を有する(メタ)アクリレートモイマーの配合量が前記範囲より少ないと得られる下途発験の成形品との審査性が多少悪くなる傾向にあり、逆に多過ぎると下登2数の硬化時間が著しく長くなるので好ましくない。なお、加圧、加温条件等を適宜調整することにより(言:成分は省略してもよい。

次に紹介剤 (A) の構成成分である (i) 成分の共正 合可能なエチレン性オ飽和モノマーとしては、例えばス チレン、ローメチルスチレン、プロルスチレン、ピニルトルエン、アピニルベンゼン、メチル (メタ) アクリレート、プロピル (メタ) アクルレート、エチレングリコール (メタ) アクリレート、トルメチロールプロバントリ (メタ) アクリレート 等が代表的なものとして挙げられるが、これらに限定されるものではない。

共取合可能なエチレン性イ飽和モノマーの配合量は前記(i)成分:00重量部に対し20~200が適当であり、この範囲で適度な硬化特性と特性を有する「発発料が得られる

(A) 成分の紹介例はローの  $(i) \sim (ii)$  成分を主成分としてなまものである。

欠に(B)成分である元期間としては尿酸カルシウ

ム、タルク、シリカ、クレー、マイカ、硫酸パリウム、水酸化アルミニウム等が代表的なものとして挙げられる。

これら充填剤は、斧料に好ましい粘度と流動性を与え、また硬化強膜に好ましい物理的、化学的な性質を与える。このような性質から好ましい充填剤は硫酸バリウム、炭酸カルシウム等の塊状粒子とタルウ、クレー、マイカ等の扁平状粒子の重量比で1/4~4/1の割合からなる混合物である。充填剤の配合量は前記(A)成分100重量部に対し、30~300重量部が適当で、この範囲で前記充填剤の性質が発揮される。

次に (C) 成分である過酸化物重合開始剤は前記 (A) 成分を重合又は架橋させるために使用され、適用 する直前に他の成分と混合使用するものである。

過酸化物 取合間 始 別としては、ターシャリープチルパーオキシベン ゾエート、ターシャリープチルパーオキシ 2 - エチルペキサノエート、ターシャリープチルパーオ キシイソプロピルカーボネート、ラウロイルパーオキサイド、ターシャリープチルパーオキシラウレート、1.1 - ビス (ターシャリープチルパーオキシ) - 3.3.5 - トリメチルシクロペキサン等が代表的なものとして挙げられる。

過酸化物重合開始剤の配合量は前記 (A) 成分100重量器に対し1~5重量部が適当である。

欠に (E) 成分である促進剤は過酸化物重合開始剤に使われ、具体的にはナフテン酸コバルト、オクチル酸コバルト、ナフテン酸マンガン、ナフテン酸鉛等が代表的なものとして挙げられる。

促進剤の配合量は前記(A)成分100重量部に対し0.0 1~1 0重量部が適当である。

好ましい下発発料は以上説明した(A)~(D)成分を必須成分として合むものからなるが、その他必要に応じて各種着色餌料、導電性餌料、改質樹脂、離型剤、重合禁止剤、紫外線吸収剤、表面調整剤、可塑剤等を配合することが出来る。

着色節科としては例えば酸化チタン、酸化鉄、フタロシアニンブルー、フタロシアニンブリーン、カーボンブラック等が挙げられる。

- 身電性節料としては例えば導電性カーボンブラックグ ラファイト、舞、エッケル、自食、パラジウム等が挙げ 40 られる。

受質機能は、前記(A)成分と相解性のよいことが必要であるが、例えば耐チッピング性を向上させる目的で ポリメチェスタクリレート、飽和ポリエステル等が挙げ これる

離型剤としては例えばZelee UN<sup>®</sup> (デュポン社製) 火豆油にシモン、ステアリン酸亜鉛等が挙げられる。

・重合禁止剤としては例えばハイドロギノン。ベンゾキッシ、パラターシャリープチルカテコール等が挙げられる。

次に本発明に於て使用される上途発料は企型内で硬化 整膜を形成するため原則として無蓄和系の発料を用い る。

党販正成において、飽和。重結合のラジカル付加反応 やポリオールとイソシアネートのウレタン反応、などに よる硬化機構を有する樹脂が採用できるがその被機成形 品の用途、目的に応じて上途塗料を選択すればよい。

不飽和二重結合を含む樹脂素としては不飽和ポリエステル、ポリエステルアクリレート、ポリエーテクリレート、ロレタンアクリレートなどの重合可能な樹脂と共正合可能なピニル系単型リートなどの重合可能な樹脂と共正合可能な問題不能を必須成分として含む組成物である。前記不飽和水ステル樹脂は例えば無水マレイン酸、フマル酸、イフタル酸、アシピングリコールを放って、ピニルがリコール、ネオペンサリコールをといってロコールとから配合と、メチルメタクリレーをして、チレン、ピニル・ルスチルン、メチルメタクリレたものでは、メチルン、ピニル・カーな樹脂溶液としたものではのピニル単量体を加えて均一な樹脂溶液としたものでは、メデルン、ビニル・カーな樹脂溶液としたものでは、カーな樹脂溶液としたものでは、カーな

前記ポリエステルアクリレートは水酸場を末端に存するポリエステルポリオールと不飽和カリボン酸との反応生成物をピニル単量体に溶解させたものである。前記ポリエーテルアクリレートはポリエチレングリコールなどのポリエーデルポリオールと不飽和カルオン酸の反応生成物をピニル単量体に溶解させたものである。前記エポキシアクリレート、ウレクシアクリレートとしては高記す発熱と同様ののが利用できる。しかし、エポキシアクリレートは基盤との作用である。出ポキシ樹脂の耐候性に難点があり、他の樹脂との併用以外上槍として特に屋外用途の場合は不向きである。

不飽和二重結合を含む樹脂系は過酸化物重合開始剤により重合又は架橋する。過酸化物重合開始剤は前記下発 資料で用いるものと同じものが使用できる。過酸化物重 合開始剤の配合量は樹脂100部に対し0.5~5 重量部が適 当である。さらにナフテン酸コバルトのような有機金属 塩系の促進剤の使用も可能である。

ウレタン硬化系はイソンアネート未端を有する化合物と水酸基を有するポリオール化合物を混合することにより常温から加熱硬化まで申広い温度域での硬化が可能である。但し、これらの組成物はしずれも便用直通にイノミアネートとずりすールを混合するこ級混合型給料であり、ややその作業性に難点がある。実際には金型に注入する直前にこれらの2級を正確に程量し混合する装置が変要である。

イソシアネート末端を行する化合物としてはイソシアネート基と水酸基を行する化合物をイソンアネート基過剰で反応させたイソシアネートプレポリマーと呼ばれるものである。由記イソンアネート基を行する化合物としてはトルエンジイソシアネート、ジフェニルメタンジイ

る。

1.0

ソシアネート、イソホロンジイソシアネート、ヘキサメ チェンジイソシアネートなどの有機にイソンアネートが 使用できる。前記水酸基を有する化合物は分子中に水酸 基をご個以上持つグリコール類やポリエステルポリオー ル、ポリエーデルポリオール、アリルポリオールなどが ある。また現在市販されているジャプレアネートを「草 体化させたビューレットタイプのイプンアネートやイプ シアヌレート現を有するイソンアネートなどもイソンア オートプレポリマーとして使用できる。

ポリオール化合物はポリエステルポリオール、アリルポ リオール、ボリエーテルボリオール、ボリブタジエンボ りオールなど分子の末端又は側鎖位に水酸基を有する化 台物である。

イソシアネートプレポリマーとポリオール化合物の混 合比率はモル比でNCO/OH比0 5~1 5好ましては0 8~1.3 の範囲である。

これらの反応を加速するため有機スズ化合物などの金 属触媒やアミン化合物なども触媒として用いることが可 能である。

またインシアネート化合物と反応しつる脂肪凋又は芳 香放アミンなどもポリオール化合物と混合または単独で 使用が可能である。

上燈燈料は以上の樹脂成分を必須成分として、その他 各種着色劇料、金属顫料、專電性劇料、個質顫料、改質 樹脂、離型剂、重台禁止剂、紫丝線吸収剂、表面調整。 剤、可塑剤等を配合することができる。

これらはいずれも前記下検査料の項で述べた原料類が 使用てきる。

|本発明の方法により得られる被覆プラスチック成形品 | 30 は、各種用途に利用出来、例えば自動車、二輪車等の輸 运車両,農業機械、建設機械、任設機器、建材、通信機 器、航空機、船舶、電化製品等の各種部品が代表的なも のとして挙げられる。

## <発明の効果>

本発明の方法により得られる病果は、大きく分けると (1) 並折性。(2)性能、機能性、(3)コスト、1. 数の3点である。

# (1) 近折性

使用用途に応じて上衛発膜を選択することにより種々 40 の心匠性を発揮することが可能となる。

例えば自動車部品に適用する場合、第一上鈴傘膜とし てアルミ粉、ステンレス粉あるいは鱗片状パール面料を 合む絵料で形成し、次いで第二十絵絵版として顔料を介 く合まないか、もしくは少量の五色的料を含むとりヤー 幹料で共成することにより 金属感や真珠光沢のある外 観が得られる。

また第三上陸発騰とし着色飲料を含む (リッド発料で 形成し さいで第二日発発膜として回記とりや発料で形 成することにより、内持感、鮮睡性のある外観が得られ、50 コバルトオットエート

(2)性能、機能性

本発明の方法はプラスチックの成形から最終上発発膜 形成まで同一金型内で行なうため、従来方法の如く各間 担互の各種制限を、さほど受けず、それ故各材料は、用 **立に応じて必要とする性能、機能を有するものを独立し** て選択することが出来る。

すなわち、プラスチック成形材料は表面性状を考慮せ ず、速硬化、機械的強度、軽量化などの性能、機能を重 インシアネートプレポリマーと混合して使用する前記。10 点に材料選択が出来、下途陰既は例えば耐チッピング 性、平滑性、電気的特性等を満足する下塗塗料を選択す ればよく、また上衛塗料は例えば耐候性、耐水性、耐衝 撃性,耐壓耗性、耐污染性、耐寒品性、硬度、電磁波: ールド性等を満足する上羚羚科を選択すればよい。

> 例えば自動車外板に使用する場合、下煙塗膜または中 全な膜として飛行によるチョビング防止を重視し、軟質 の発性発膜を、また上塗発膜として耐候性や硬度のある 全版を形成させることにより自動車外板としての要求性 能が達成される。

#### 20 (3) コスト、正数

従来仏の如く、IMCにより得られた製品を別途手段に より後途装する必要がないので発装機、発装プース、乾 燥炉等の別途諸設備が不要であり、また後途装に係る多 この作業出程、例えば塗装欠陥を補修するパテウメ、サ シディング、シーラー発装などの工程を省略することが 出来、それ故障装完成品を得るまでのコストや工数を力 申に削減出来る。

以下、本発明を実施例により、さらに詳細に説明す る。なお、実施例中「部」、「切」は重量基準である。

実施例で使用した塗料は以下の組成からなるものであ 2.

### <下を発料1>

飲りチタン

< r 4. 4. 4. 1 >		
ウレタンアクリレート化合物*゚゚゚゚	100	洲
エポキシアクリレート化合物。こと	5 C	部
ぉ - ノタクリロイルオキンエチルハイドロゲン	サク	シネ
<b>-</b> b	5	Aß
<b>ァチレン</b>	60	<i>:</i> 413
炭酸カルシウム	200	涨
コバルトナットエート	2	部
無更和性リン酸塩アルコール	0	5 部
ターシャリープチルカテコール	()	03涨
(注注) 「NKエステルゼー206A」「(新中村化学社	: 變)	
(初2) 「NKエステル EPM - 800」 (新中村化学社	: 嫂)	
<上絵絵料1>(軟質と一ス)		
ウレタンアクリレート化合物。3	5.0	部
エポチンアでリレート化合物。	100	部
<b>ガチレン</b>	5 0	部
7 1/7	100	部

50

3

35

11

非中和性リン酸塩マルコール 0.5 部 ターンャリーブチルカテコール 0.01部 在3) 「NOPCOCIRE SE-EX7042」(サンナプコ社製) 作4) 「リポキシF910」(昭和高分子社製) <上発塗料2>(追磁波シールドベース) ウレタンアクリレート化合物" 4.0 エポキシアリリレート化合物。こし 40 涨 スチレン 20 ニッケル粉末 120 コバルトナットエート 1 部 非中和性リン酸塩アルコール。 0.2 部 ターシャリープチルカテコール 0.005部 < 1. 発盤料3> (ソリッド色) ウレタンアクリレート化合物サゲー 100 部 スチレン 30 淄 メチルメタクリレート 10 酸化于夕, 50 141 コバルトオクトエート 非中和性リン酸塩マルコール 0.2 部 ターシャリープチルカテコール 0.01部 注る) 「MKエステル4HA」 (新申村化学社製) <上監練料4> (フリヤー) ウレタンアクリレート化合物性が 100 アクリルレジン # ( ) 50 涨 スチレン 10 部 メチルメタクリレート 20 部 コハルトオクトエート ] 部 非中和性リン酸塩アルコール 0.2 部

ターシャリープチルカテコール

0.01.48

注 6 ) 「アクリシラップSY-107」 (三菱レーヨン社

1.2

Boy )

<上衛発料5>(メタリック) ウレタンアクリレート化合物"。」 100 部 ウレタンアクリレート化合物。 5.0 部 スチレン 25 メチルメタクリレート 5 アルミニウム粉末。 36 10 コパルトオクトエート 非中和性リン酸塩アルコール。 0.2 部 ターシャリープチルカテコール 0.0186

実施例1~5

上型150℃、下型145℃に加熱された、15×30cm平板の 金型内に、SMC [「ポリマールマットXZZ-5026」(武田 奨品工業社製)] を、得られる成形品が3mm型になる最 置き、成形圧100kg/cm にて90秒間成形した。

次いで企型の圧を一担解除し、SMC成形品と企型の間に前記塗料100部に対し、ターシャリープチルパーペンソエート15部の割合で混合した被を往入し、再び企型に圧を加え、30kg/cm<sup>®</sup>で約40秒間保持し、下塗塗膜を硬化せしめ、再び企型の圧を解除し、さらに前記上塗塗料を注入して所定時間圧をかけたまま保持し、上塗塗膜を硬化せしめた。この手順で第3層目塗膜を形成させた後企型より多層塗膜を施した成形品を取り出した。

なお、各層に使用した塗料及び得られた塗膜性能は第 1 表に示す通りである。

第

1

表

実施例	第1層塗料 (乾燥膜厚)	第2層塗料(乾燥膜厚)	第3層塗料(乾燥膜厚)	發法與金				ED A/A ALEM	
				注1) 光沢	注2) 付着性	注3) 耐チッピング性	注4) 耐候性	体積固有 抵抗	目的・効果
1	下塗塗料 1 (100μ)	上塗塗料 4 (70 μ)	-	85	100/100	良	75%	_	一般美装
2	下塗塗料 1 (70μ)	上塗塗料 3 (60 µ)	上塗塗料 4 (60 µ)	95	100/100	良	85%	_	高外観耐候 性
3	下塗塗料 1 (70μ)	上塗塗料 5 (60 μ)	上塗塗料 4 (70 μ)	98	100/100	良	87%	_	メタリック 観耐候性
4	下塗塗料 1 (70μ)	上塗塗料 1 (100 μ)	上塗塗料 3 (80 µ)	86	100/100	優	77%	_	耐ストーン チッピング 性
5	下塗塗料 1 (70μ)	上塗塗料 2 (60 µ)	上逢逢料 3 (60 µ)	81	100/100	良	78%	10 <sup>-1</sup> Ω cm	電磁波シー ルド

- 注1) 60°鏡面光沢
- 注2) ゴバン目試験
- 注3) 7号砕石 500gを空気圧4kg/cdで射出し、塗膜に激突させた後の塗膜状態
- 注4) サンシャイン・ウェザオ・メーター1000時間後の光沢保持率

フロントページの続き

(56) 参考文献 特開 昭63-268609 (JP. A)